This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

(1)

@

2

43)

® BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND





Offenlegungsschrift 23 59 399

Aktenzeichen:

P 23 59 399.9

Anmeldetag:

29.11.73

Offenlegungstag;

12. 6.75

30 Unionspriorität:

39 39 39

Bezeichnung: Haarfärbemittel

Anmelder: Henkel & Cie GmbH, 4000 Düsseldorf

Rose, David, Dipl.-Chem. Dr., 4000 Düsseldorf; Saygin, Ferdi, Dipl.-Chem. Dr., 4006 Erkrath;

Weinrich, Erwin, Dipl.-Chem. Dr., 4000 Düsseldorf

Henkel & Ci GmbH
Patentabtellung
Z/Br

2359399

Patentanmeldung

D 4774

"Haarfärbemittel"

Gegenstand der Erfindung sind Mittel zur oxidativen. Färbung von Haaren auf Basis von Tetraaminopyrimidinen als Entwicklerkomponente.

Für das Färben von Haaren spielen die sogenannten Oxidationsfarben, die durch oxidative Kupplung einer Entwicklerkomponente mit einer Kupplerkomponente entstehen, wegen ihrer intensiven Farben und sehr guten Echtheitseigenschaften eine bevorzugte Rolle. Als Entwicklersubstanzen werden üblicherweise Stickstoffbasen, wie p-Phenylendiaminderivate, Diaminopyridine, 4-Amino-pyrazolon-derivate, heterocyclische Hydrazone eingesetzt. Als sogenannte Kupplerkomponenten werden m-Phenylen-diaminderivate, Phenole, Naphthole, Resorcinderivate und Pyrazolone genannt.

Gute Oxidationshaarfarbstoffkomponenten müssen in erster Linie folgende Voraussetzungen erfüllen:

Sie müssen bei der oxidativen Kupplung mit den jeweiligen Entwickler- bzw. Kupplerkomponenten die gewünschten Farbnuancen in ausreichender Intensität ausbilden. Sie müssen ferner ein ausreichendes bis sehr gutes Aufziehvermögen auf menschlichem Haar besitzen und sie sollen darüber hinaus in toxikologischer und dermatologischer Hinsicht unbedenklich sein.

Die üblicherweise als Entwicklersubstanz n verwendete Verbindungsklasse der substituierten bzw. unsubstituierten p-Phenylendiamine besitzt den Nachteil, daß sie bei einer Reihe von Personen Sensibilisierungen und in deren Gefolge schwere Allergien hervorruft. Die zur Vermeidung dieser dermatologischen Nachteile in neuerer Zeit vorgeschlagenen Entwicklersubstanzen können in ihren anwendungstechnischen Eigenschaften nicht immer voll befriedigen.

Es bestand daher bei der Suche nach brauchbaren Oxidationshaarfarbstoffen die Aufgabe, geeignete Komponenten aufzufinden, die vorgenannte Voraussetzungen in optimaler Weise erfüllen.

Es wurde run gefunden, daß Haarfärbemittel auf Basis von Oxidationsfarbstoffen mit einem Gehalt an Tetra-aminopyrimidinen der allgemeinen Formel

in der R_1 - R_6 Wasserstoff, einen Alkylrest mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen,

den Rest - (CH₂)_n- X, in dem n = 1 - 4 und X eine Hydroxylgruppe, ein Halogenatom, eine -NH₂-, -NHR'- und -NR'R"-Gruppe sein können, wobei R' und R" Alkylreste mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen bedeuten können oder mit dem Stickstoffatom zu einem heterocyclischen Ring, der ein weiteres Stickstoffatom oder Sauerstoffatom enthalten kann, geschlossen sind,

einen gegebenenfalls substituierten heterocyclischen 5- oder 6-gliedrigen Ring mit einem oder zwei Stickstoffatomen oder einem Stickstoffatom und einem Sauerstoff-

2359399

atom darstellen können, sowie deren anorganischen oder organischen Salzen als Entwicklersubstanzen und den in Oxidationshaarfarben üblichen Kupplersubstanzen den gestellten Anforderungen in besonders hohem Maße gerecht werden.

Bei ihrem Einsatz als Entwicklerkomponenten liefern die erfindungsgemäßen Verbindungen mit den im allgemeinen für die Oxfdationshaarfärbung verwendeten Kupplersubstanzen die unterschiëdlichsten sehr intensiven Farbnuancen, wie sie mit diesen Kupplern und den bisher bekannten Entwicklern nicht erzielbar waren und stellen somit eine wesentliche Bereicherung der oxidativen Haarfärbemöglichkeiten dar. Darüber hinaus zeichnen sich die erfindungsgemäßen Tetraam nopyrimidine durch sehr gute Echtheitseigenschaften der damit erzielten Färbungen, durch eine gute Löslichkeit im Wasser, eine gute Lagerstabilität und toxikologische, sowie dermatologische Unbedenklichkeit aus.

Die erfindungsgemäß als Entwicklerkomponenten zu verwendenden Tetraaminopyrimidine können entweder als solche oder in Form ihrer Salze mit anorganischen oder organischen Säuren, wie z.B. als Chloride, Sulfate, Phosphate, Acetate, Propionate, Lactate, Citrate eingesetzt werden.

等。 神理学员 人名阿里曼多尔

Die Herstellung der melsten erfindungsgemäß als Entwicklerkomponenten zu verwendenden Tetraaminopyrimide ist bereits
literaturbekannt und kann der Monographie von D.J. Brown,
"The Pyrimidines" in der Beihe Heterocyclic Compounds,
Interscience Publishers (1962) Band I und II entnommen
werden. Nur einige wenige der verwendeten Verbindungen
stellen neue Substanzen dar, deren Herstellung gesondert
beschrieben ist.

Zur Synthese der erfindungsgemäß einzusetzenden Verbindungen geht man im allgemeinen von 2,4,6-Triaminopyrimidinen aus, in die die 5-Aminogruppe durch Nitrosierung und anschließende Reduktion eingeführt wird. Man kann aber auch von entsprechend substituierten Triamino-alkylmercaptopyrimidinen ausgehen und die Alkylmercaptogruppe durch Amine substituieren. Die letztere Methode eignet sich besonders zur Einführung von Aminogruppen bzw. von substituierten Aminogruppen in die 2-, 4-oder 6-Stellung des Pyrimidinringes.

Als erfindungsgemäß einzusetzende Entwicklerkomponenten sind z.B. 2,4,5,6-Tetraamino-, 4,5-Diamino-2,6-bismethylamino-, 2,5-Diamino-4,6-bismethylarino-, 4,5-Diamino-6-butylamino-2-dimethylamino-, 2,5-Diamino-4-diäthylamino-6-methylamino-, 4,5-Diamino-6-diathylamino-2-dimethylamino-, 4,5-Diamino-2-diäthylamino-6-methylamino-, 4,5-Diamiro-2-dimethylamino-6-athylamino-, 4,5-Diamino-2-dimethylamino-6-isopropylamino-, 4,5-Diamino-2-dimethylamino-6-methylamino-, 4,5-Diamino-6-dimethylamino-2methylamino-, 4,5-Diamino-2-dimethylamino-6-propylamino-, 2,4,5-Triamino-6-dimethylamino-,4,5,6-Triamino-2-dimethylamino-,2,4,5-Triamino-6-methylamino-,4,5,6-Triamino-2-methylamino-, 4,5-Diamino-2-dimethylamino-6-piperidino-, 4,5-Diamino-6-methylamino-2-piperidino-,2,4,5-Triamino-6-piperidino-,2,4,5-Triamino-6-anilino-,2,4,5-Triamino-6-benzylamino-,2,4,5-Triamino-6-benzylidenamino-,4,5,6-Triamino-2-piperidino-,2,4,6-Trismethylamino-5-amino-, 2,4,5-Triamino-6-di-n-propylamino-,2,4,5-Triamino-6morpholino-,2,5,6-Triamino-4-dimethylamino-,4,5,6-Triamino-2-morpholino-,2,4,5-Triamino-6-\(\beta\)-hydroxy\(\text{athylamino-,}\) 4,5,6-Triemino-2-β-amino-athylamino-,2,5,6-Triamino-4-\beta-methylamino-\athylamino-, 2,5-Diamino-4,6-bis-\gamma-diathylamino-propylamino-, 4,5-Diamino-2-methylamino-6-3-hydroxy-

äthylamino-, 5-Amino-2,4,6-triäthylamino-,2,4-Bis-

Als Beispiele für in den erfindungsgemäßen Haarfärbemitteln einzusetzende Kupplerkomponenten sind

4-Naphthol, o-Kresol, m-Kresol, 2,6-Dimethylphenol, 2,5-Dimethylphenol, 3,4-Dimethylphenol, 3,5-Dimethylphenol, Brenzcatechin, Pyrogallol, 1,5-bzw. 1,7-Dihydroxy-naphthalin, 5-Amino-2-methylphenol, Hydrochinon, 2,4-Diamino-anisol, m-Toluylendiamin, 4-Aminophenol, Resorcin, Resorcinmonomethyläther, m-Phenylendiamin, 1-Phenyl-3-methyl-pyrazolon-5, 1-Phenyl-3-amino-pyrazolon-5, 1-Phenyl-3,5-diketo-pyrazolidin, 1-Methyl-7-dimethyl-amino-4-hydroxy-chinolon-2, 1-Amino-3-acetacetylamino-4-nitro-benzol oder 1-Amino-3-cyanacetyl-amino-4-nitro-benzol anzuführen.

In den erfindungsgemäßen Haarfärbemitteln werden die Entwicklerkomponenten im allgemeinen in etwa molaren Mengen, bezogen auf die verwendeten Kupplersubstanzen, eingesetzt. Wenn sich auch der molare Einsatz als zweckmäßig erweist, so ist es jedoch nicht nachteilig, wenn die Entwicklerkomponente in einem gewissen Überschuß oder Unterschuß zum Einsatz gelangt.

Es ist ferner nicht erforderlich, daß die Entwicklerkomponente und die Kupplersubstanz einheitliche Produkte
darstellen, vielmehr können sowohl die Entwicklerkomponente
Gemische der erfindungsgemäß zu verwendenden Tetraaminopyrimidine als auch die Kupplersubstanz Gemische der
vorstehend genannten Kupplerkomponenten darstellen.

Darüber hinaus können die erfindungsgemäßen Haarfärbemittel andere bekannte und übliche Entwicklerkomponenten,

sowie auch gegebenenfalls übliche direktziehende Farbstoffe im Gemisch enthalten, falls dies zur Erzielung gewisser Farbnuancen erforderlich ist.

Die oxidative Kupplung, d.h. die Entwicklung der Färbung, kann grundsätzlich wie bei anderen Oxidationshaarfarbstoffen auch, durch Luftsauerstoff erfolgen. Zweckmäßigerweise werden jedoch chemische Oxidationsmittel eingesetzt. Als solche kommen insbesondere Wasserstoffperoxid oder dessen Anlagerungsprodukte an Harnstoff, Melamin und Natriumborat, sowie Gemische aus derartigen Wasserstoffperoxidanlagerungsverbindungen mit Kaliumperoxiddisulfat in Betracht.

Als Entwicklerkomponente besitzen dabei die erfindungsgemäßen Tetraaminopyrimidine den Vorteil, daß sie bereits
bei oxidativer Kupplung durch Luftsauerstoff voll
befriedigende Färbeergebnisse liefern und somit eine
Haarschädigung durch das sonst für die oxidative Kupplung
eingesetzte Oxidationsmittel vermieden werden kann.
Wird jedoch gleichzeitig neben der Färbung ein Aufhelleffekt am Haar gewünscht, so ist die Mitverwendung von
Oxidationsmitteln erforderlich.

Die erfindungsgemäßen Haarfärbemittel werden für den Einsatz in entsprechende kosmetische Zubereitungen, wie Cremes, Emulsionen, Gele oder auch einfache Lösungen eingearbeitet und unmittelbar vor der Anwendung auf dem Haar mit einem der genannten Oxidationsmittel versetzt. Die Konzentration derartiger färberischer Zubereitungen an Kuppler-Entwicklerkombination beträgt 0,2 bis 5 Gewichtsprozent, vorzugsweise 1 - 3 Gewichtsprozent. Zur Herstellung von Cremes, Emulsionen oder Gelen werden die Farbstoffkomponenten mit den für derartige Präparationen üblichen weiteren Bestandteilen gemischt. Als

Emulgiermittel vom anionischen oder nichtionogenen
Typ, wie Alkylbenzolsulfonate, Fettalkoholsulfate;
Alkylsulfonate, Fettsäurealkanolamide, Anlagerungsprodukte von Athylenoxid an Fettalkohole, Verdickungsmittel, wie Methylcellulose, Stärke, höhere Fettalkohole,
Paraffinöl, Fettsäuren, ferner Parfümöle und Haarpflegemittel, wie Pantothensäure und Cholesterin zu nennen.
Die genannten Zusatzstoffe werden dabei in den für
diese Zwecke üblichen Mengen eingesetzt, wie z.B. Netzund Emulgiermittel in Konzentrationen von 0,5 - 30
Gewichtsprozent und Verdickungsmittel in Konzentrationen
von 0,1 - 25 Gewichtsprozent, jeweils bezogen auf die
gesamte Zubereitung.

Die Anwendung der erfindungsgemäßen Haarfärbemittel kann, unabhängig davon, ob es sich um eine Lösung, eine Emulsion, eine Creme oder ein Gel handelt, im schwach sauren, neutralen oder insbesondere alkalischen Milieu bei einem pH-Wert von 8 - 10 erfolgen. Die Anwendungstemperaturen bewegen sich dabei im Bereich von 15 bis 40° C. Nach einer Einwirkungsdauer von ca. 30 Minuten wird das Haarfärbemittel vom zu färbenden Haar durch Spülen entfernt. Hernach wird das Haar mit einem milden Shampoo nachgewaschen und getrocknet.

Die mit den erfindungsgemäßen Haarfärbemitteln erzielbaren Farbtöne zeigen unter Einsatz unterschiedlicher Entwicklerund Kupplerkomponenten eine außerordentliche Variationsmöglichkeit, die von hellblond bis dunkelbraun und grün
bis violett reicht. Die erzielten Färbungen haben gute
Licht-, Wasch- und Reibechtheitseigenschaften und lassen
sich leicht mit Reduktionsmitteln wieder abziehen.

Die nachfolgenden Beispiele sollen den Erfindungsgegenstand näher erläutern ohne ihn jedoch hierauf zu beschränken.

Beispiele

Zunächst wird die Herstellung einiger in den erfindungsgemäßen Haarfärbemitteln zu verwendenden Tetraaminopyrimidine beschrieben, die bisher nicht literaturbekannt sind.

Darstellung von 2,4,6-Trimethylamino-5-amino-pyrimidin-sulfat, $C_7H_{14}N_6.H_2SO_4.2$ H_2O

5,5 g 2,4,6-Trismethylaminopyrimidin^{X)} wurden in 50 ml Wasser ge?öst und mit Natriumacetat auf pH 4 gebracht. Die Lösung wurde auf 80°C erhitzt und eine Lösung von 1,4 g NaNC₂ in 5 ml H₂O hinzugegeben. Es entstand eine rote Lösung. Bei 60°C wurde soviel Natriumdithionit hinzugegehen bis die Lösung gelb war. Die gelbe Lösung wurde mit verd. H₂SO₄ versetzt und der Niederschlag abgesaugt. Ausb. 55 %.

Fp 2150

Analyse:		% C :	% H	% N
	berechnet:	26,6	6,4	26,6
	gefunden:	26,6	8,3	27,7

x) Nach Winkelmann, J. Prakt. Chem., 115, 292, (1927) hergestellt.

Darstellung von 2,4,5-Triamino-6-di-n-propylamino-pyrimidindihydrochlorid $C_{10}H_{20}N_6$. 2 HCl

^{2,4,5-}Triamino-6-di-n-propylamino-pyrimidinsulfat wurde stufenweise wie folgt dargestellt:

1. 2,4-Diamino-6-di-n-propylamino-pyrimidin

15 g 2,4-Diamino-6-chlorpyrimidin^{X)} wurden in 130 ml Athanol mit 50 g Di-n-propylamin versetzt und im Autoklav 3 Stunden bei 200°C gehalten (Anfangsdruck 10 atü N₂). Nach dem Abkühlen und Öffnen wurde die Reaktionsmischung in einem Eis-Kochsalzbad gekühlt, um Di-propylaminhydrochlorid auszufällen. Es wurde abfiltriert und die Mutterlauge weitgehend eingeengt (ca. 30 ml Rest), wobei 18 g = 82,9 % Rohprodukt ausfielen; dieses wurde als solches weiterverarbeitet.

2. 2,4-Dismino-5-nitroso-6-di-n-propylamino-pyrimidin

18 g 2,4-Diamino-6-di-n-propylamino-pyrimidin (Roh-produkt) wurden in 25 ml Wasser aufgeschlämmt und mit soviel Eisessig versetzt bis pH 4 erreicht war; danach wurde auf 50° erwärmt, wobei die Substanz gelöst war und langsam mit 5,5 g Natriumnitrit in 10 ml Wasser versetzt; nach kurzer Zeit fiel ein himbeerroter Niederschlag aus; abgesaugt und getrocknet unter Vakuum bei Raumtemperatur verblieben

9,4 g = 46 %. Smp: 206 - 208°C

Analyse: % C % H % N

berechnet: 50,40 7,61 35,27 gefunden: 49,56 7,62 35,50

3. 2,4,5-Triamino-6-di-n-propylamino-pyrimidindihydrochlorid

6,5 g 2,4-Diamino-5-nitroso-6-di-n-propylamino-pyrimidin wurden in 150 ml Athanol mit 0,5 g Katalysator (10 % Fd auf Kohle) in einer Schüttelente bei Raumtemperatur hydriert. Nach beendeter H2-Aufnahme wurde vom Katalysator abfiltriert, mit Salzsäure angesäuert und eingeengt.

Rückstand: 5.6 g = 78.8 %, braune Kristalle, Zers. Pkt. 105° C. Das Massenspektrum zeigt die Molekülmasse 224 (Ber. 224)

x) Nach Roth, B., Smith, J.M., und Hultquist, E.M., J.Am.Chem.Soc., 72, 1914 (1950) hergestellt.

Darstellung von 2,4,5-Triamino-6-morpholino-pyrimidin-sulfat $C_8H_{14}N_60$. H_2SO_4

1. Zu 10 g 2,4-Diamino-6-chlorpyrimidin^{x)} (0,07 Mol) wurden 30 g Morpholin (30 ml (0,34 Mol) zugegeben und unter Rühren innerhalb einer Stunde auf 100°C erwärmt; bei dieser Temperatur wurde die Mischung 2 1/2 Stunden gehalten; danach wurden 10 ml Äthanol zugesetzt und im Kühlschrank stehen gelassen bis Morpholinhydrochlorid ausgefallen war, das abgetrennt wurde. Das Filtrat wurde eingeengt, um das Rohprodukt als halb öligen halb kristallinen Rückstand zu gewinnen (5,9 = 43,7%); als Rohprodukt weiter verarbeitet.

2. 2,4-Diamino-6-morpholino-5-nitroso-pyrimidin

5,9 g 2,4-Diamino-6-morpholino-pyrimidin (0,03 Mol) (Rohprodukt) wurden in 25 ml Wasser unter Erwärmen gelöst und mit Essigsäure versetzt bis pH 4 erreicht war; danach wurde die Lösung auf 80°C erwärmt und langsam eine Natriumnitritlösung von 2 g in 5 ml Wasser zugegeben; nach kurzer Zeit fiel die Nitrosoverbindung als himbeerroter Niederschlag aus; durch Einengen und Kühlen wurden insgesamt 4,1 g = 60,3 % Ausbeute erhalten.

^{2,4,5-}Triamino-6-morpholino-pyrimidin-sulfat wurde stufenweise aus folgenden Verbindungen hergestellt:

2359399

Smp: 231 - 233°C

Analyse: % C % H % N

berechnet: 42,85 5,39 37,48 gefunden: 41,92 4,97 38,22

3. 2,4,5-Triamino-6-morpholino-pyrimidin-sulfat

2,5 g 2,4-Diamino-6-morpholino-5-nitroso-pyrimidin wurden in 15 ml Wasser aufgeschlämmt und mit 2 n HCL (5 ml) versetzt bis die Substanz gerade gelöst war; das Substanzgemisch wurde dann auf 50° erwärmt und langsam wurde soviel Natriumdithionit (Na₂S₂O₄) zugegeben, bis sich die violette Lösung gelb färbte; danach wurde filtriert, abgekühlt und mit Schwefelsäure (1:1) auf pH 2 eingestellt.

Nach kuzer Zeit fiel das Pyrimidin als Sulfat aus; es wurden 2,6 g = 76,4 % erhalten.

Analyse: (umkristallisiert): % C % H % N
berechnet: 31,17 5,23 27,25
gefunden: 29,81 4,98 27,86

Smp: sintert bei 230°; langsame Zersetz. ab 255°C

x) Nach Roth, B., Smith, J.M. und Hultquist, E.M., J. Am. Chem. Soc., 72, 1914 (1950) hergestellt.

Die anderen in den nachfolgenden Beispielen eingesetzten Tetraaminopyrimidine sind literaturbekannt und ihre Herstellung erfolgt auf Wegen, wie sie in der Monographie von D.J.Brown "The Pyrimidines" in Heterocyclic Compounds, Intercsience Publishers, 1962 Band I und II aufgezeigt sind.

Die erfindungsgemäßen Haarfärbemittel wurden in Form einer Cremeemulsion eingesetzt. Dabei wurden in eine Emulsion aus

10 Gew.-Teilen Fettalkoholen der Kettenlänge C12-C18

10 Gew.-Teilen Fettalkoholsulfat (Natriumsalz)

Kettenlänge C₁₂-C₁₈

75 Gew.-Teilen Wasser

jeweils 0,01 Mol der in der nachstehenden Tabelle aufgeführten Tetraaminopyrimidine und Kupplersubstanzen eingearbeitet. Danach wurde der pH-Wert der Emulsion mittels Ammoniak auf 9,5 eingestellt und die Emulsion mit Wasser auf 100 Gewichtsteile aufgefüllt. Die oxidative Kupplung wurde entweder mit Luftsauerstoff oder mit 1 %iger Wasserstoffperoxidlösung als Oxidationsmittel durchgeführt, wobei zu 100 Gewichtsteilen der Emulsion 10 Gewichtsteile Wasserstoffperoxiclösung gegeben wurden. Die jeweilige Färbecreme mit oder ohne zusätzlichem Oxidationsmittel wurde auf zu 90 % ergrautes, nicht besonders vorbehandeltes Menschenhaar aufgetragen und dort 30 Minuten belassen. Nach Beendigung des Färbeprozesses wurde das Haar mit einem üblichen Haarwaschmittel ausgewaschen und anschließend getrocknet. Die dabei erhaltenen Färbungen sind nachstehender Tabelle 1 zu entnehmen.

rabell 1

Bei- spiel	Entwickler	Kuppler	Brhaltener Fa	rbton mit 1 % H _g C
			oxidation	2
				
1	2,4,5,6-Tetraamino-	m-Phenylendiamin	oliv	oliv
	pyrimidin			
2		2,4-Diaminoanisol	dunkelgrün	dunkelgrün
8	19	m-Toluylendiamin	gelbbrau	gelbbraun
4 .	•	m-Aminophenol	violettbraun	violetthraun
- •				
5		Resorcin	erdbeerrot	graurot
6	•	1-Phenyl-3-amino-	braunorange	braunorange
		pyrazolon		
7	•	1-Phenyl-3-methyl-	brauniot	braunorange
		pyrazolon	-	•
8	W	Resorcinmonomethyl-	goldbrau	goldbraun
		äther		
9 · ·	. 19	-Naphthol	gelbbraun	gelbbraun
٠ .	W .	1.5-Dihydroxy-	havannabraun	havannabrau:
		naphthalin		
.1	•	1,7-Dihydroxy-	olivbraun	olivbraun
		naphthalin		
2	4-Dimethylamino-	m-Phenylendiamin	gelbbraun	gelbbraun
	2,5,6-triamino-			•
	pyrimidin			
.3	8	2:4-Diaminoanisol	olivgelb	olivgelb
4	#	m-Toluylendiamin	gelbbraun	gelbbraun
.5	•	m-Aminophenol	burgunderrot	burgunderrot
6	10.	Resorcin	braunrot	
	_			braunrot
7	•	1-Phenyl-3-amino-	himbeerrot	himbeerrot
		pyrazolon		
8		m-Phenylendiamin	olivbraun	olivbraun
9	2-Dimethylamino-	m-Phenylendiamin	dunkelgrün	dunkelgrün
	4,5,6-triamino-			
•	pyrimidin			

Bei-	Entwickler	Kuppl r	Erhaltener Farbton	
spiel		•	bei Luft- oxidation	mit 1 % H ₂ O ₂
20	2-Dimethylamino- 4,5,6-triamino- pyrimidin	2:4-Jiaminoanisol	dunkelgrün	dunkelgrün
21	The state of the second	m-Toluylendiamin	olivstichig- gelb	olivstichig- gelb
22	•	m-Aminophenol	grauviolett	dunkelviolett
23	•	Resorcin	rotviolett	rotviolett
24	•	1-Phenyl-3-amino- pyrazolon (5)	ziegelrot	ziegelrot
25	•	1-Phenyl-3-methyl- pyrazolon (5)	lackrot	grauorange
26	•	-Naphthol	haarbraun	olivbcaun
27	•	3-Acetylacetamino- 1-amino-4-nitrobenzo1	. gelbbraun	messinggelb
28	. •	1-Pheny1-3,5-diketo- pyrazolon	braunorange	graurot
29		o-Kresol	braunorange	elfenbein
30		m-Kresol	braunorange	elfenbein
31	•	2,5-Dimethylphenol	braunrot .	graugrün
32	•	3.4-Dimethylphenol	braunorange	graugrūn
33	•	3,5-Dimethylphenol	braunorange	grauotange
34	•	1,5-Dihydroxy- naphthalin	braun	braun
35	•	Pyrogallol	schokoladen - braun	metallgrau
36	•	Brenzcatechin	rotbraun	fahl
37	• 1	1-Methyl-4-hydroxy- 7-dimethylamino- chinolon-2	grauorange .	goldblond
38	•	5-Amin -2-methyl- phenol	braun	braun

Henkel & Cie GmbH

mit 1 % H₂O₂

Patentabteilung

15

spiel

58

6-Morpholino-2,4,5-

triaminopyrimidin

2359399

Erhaltener Farbton

bei Luft-

		<u> </u>	oxidation	
•				
39	2-Dimethylamino- 4,5,6-triamino-	Hydrochinon	braunrot	goldblond
	pyrimidin			
40	2-piperidino-4,5,6- triaminopyrimidin	m-Phenylendiamin	dunkelgrün	dunkelgrün
41	•	m-Aminophenol	dunkelviolett	dunkelviolett
42	•	Resorcin	graurubin .	graurubin
43	•	2:4-Diaminoanisol	dunkelgrün	dunkelgrün
44 ;-	n	m-Toluylendiamin	braunorange	braunorange-
45	•	1-Phenyl-3-amino-	tomatenrot	tomalenrot
	<u>:</u>	pyrazolon (5)		
46	2-Morpholino-4,5,6- triaminopyrimidin	m-Phenylendiamin	oliv	oliv
47	a	m-Aminophenol	dunkelviolett	dunkelviolett
18	•	Resorcin	graurubin	graurubin
19	65	2:4-Diaminoanisol	dunkelgrün	dunkelgrün
50	11	m-Toluylendiamin	olivbraun	olivbraun
i1 ·	9	1-Phenyi-3-amino- pyrazolon (5)	braunrot	brauntot
2	2-Methylamino-4,5,6-			
ė	triaminopyrimidin	m-Phenylendiamin	. oliv	oliv
3	19	m-Aminophenol	dunkelpurpur	dunkelviolett
4 .	B	Resorcin	graurot	braunviolett
5 .	•	2:4-Diaminoanisol	dunkelgrün	dunkelgrün
6 · ·	19	m-Toluylendiamin	ge1b	gelb
7	•	1-Phenyi-3-ariino- pyrazolon (5)	braunrot	braunrot

liv

m-Phenylendiamin

2,4-diaminoanisol.

B i-spiel	Entwickl r	Kuppl r	Brhalten r Fa bei Luft- oxidation	rbton mit 1 % H ₂ O ₂
60	6-Morpholino-2, 4, 5- triaminopyrimidin	m-Toluylendiamin	goldgelb	messinggelb
61 ·		m-Aminophenol	graurubin	graurot
6 2	•	Resorcin	braunrot	braunrot
63		1-Phenyl-3-amino- pyrazolon-5	mattrot	mattrot
64	6-Piperidino-2,4,5- triaminopyrimidin	m-Phenylendiamin	bambusgelb	graugelb
65	w	2,4-Diaminoanisol	olivbraun	oliv
66.	•	m-Aminophenol	olivbraun	bambusge1b
67	· t	Resorcin	graurot	elfenbein
68	•	m-Toluylendiamin	graugelb	olivbraun
. 69	•	1-Phenyl-3-amino- pyrazolon-5	gemsgelb	strohgelb
70	6-Di-n-propylamino- 2,4,5-triamino- pyrimidin	m-Phenylendiamin	honiggelb	olív
71	• .	2,4-Diaminoanisol	olivgrün	oliv
72	n	m-Toluylendiamin	honiggelb	honiggelb
73	•	m-Aminophenol	graurubin	graurabin
74		Resorcin	braunrot	braunrot
75	•	1-Phenyl-3-amino- pyrazolon-5	rotbraun	rotbraun
76	2,4,6-Trismethyl- amino-5-amino- pyrimidin	m-Phenylendiamin	eichenbraun	olív ,
77	# ∰	2,4-Diaminoanisol	oliv	biberbraun ·
78	•	m-Toluylendiamin	messinggelb	oliv '
79	•	m-Aminophenol	dunkelrubin	braun
80		Resorcin	graur t	mattrof
81		1-Phenyl-3-amino- pyrazolon-5	rotbraun	h llbraun
	5 0	9824/0971		- 17 -

Zur Prüfung der toxikologischen und dermatologischen Eigenschaften von Tetraaminopyrimidinen wurden die nachstehend beschriebenen Untersuchungen durchgeführt. Als Testsubstanz diente dabei 2-Dimethylamino-4,5,6-triaminopyrimidinsulfat, die in Vergleich zu p-Phenylendiamin und p-Toluylendiaminsulfat gesetzt wurde. Dabei wurden die folgenden Ergebnisse erhalten.

1. Akute Toxizität

Die Prüfungen der allgemeinen Verträglichkeit wurden an männlichen weißen Mäusen des CF/W 68-Stammes durchgeführt. Das durchschnittliche Gewicht der Versuchstiere tetrug 22 g. Die Verabfolgung der Prüfsubstanzen erfolgte einmal in steigenden Dosierungen mit der Schlundsonde. Es wurden pro Dosis 10 Mäuse eingesetzt. Das Applikationsvolumen betrug konstant 0,2 ccm/10 g Körpergewicht. Nach der 8-tägigen Beobachtungszeit und nach Berechnung der Versuchsergebnisse nach dem Verfahren von Litchfield -Wilcoxon (J. Pharm. exptl. Ther., 96 99-108 (1949)) wurden nachfolgende LD50-Werte gefunden.

2-Dimethylamino-4,5,6-triaminopyrimidinsulfat 555 mg/kg
p-Phenylendiamin 87 mg/kg
p-Toluylendiaminsulfat 110 mg/kg

Als Lösungsmittel wurde Aqua dest. verwendet,

2. Hautverträglichkeitsprüfungen an haarlosen Mäusen

Gruppen von jeweils 5 Tieren pro Präparat wurden die Prüfsubstanzen in 5 %igen wässerigen Ansätzen einmal täglich 14 Tage lang in kleinen Mengen auf die Rückenhaut aufgetragen. Während der Applikationszeit und bei Versuchsende waren alle Tiere reaktionslos.

3. Schleimhautverträglichkeitsprüfungen am Kaninchenauge

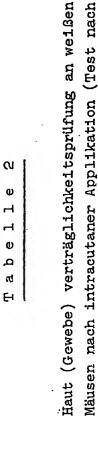
Diese Prüfungen der lokalen Verträglichkeit wurden derart vorgenommen, daß kleine Mengen der 5 %igen wässerigen Prüfsubstanzen Gruppen von Albino-Kaninchen einmal in den Bindehautsack eines Auges eingeträufelt wurden. Die Reaktionen der Augenschleimhäute wurden nach einem Punktschema von Draize (Appraisal of the safety of chemicals in foods, drugs and domestics.

Ass. of Food und Drug Officials of the U.S., pp. 49-52 (1959)) 2, 6, 24 und 48 Etunden nach der Applikation ausgewertet. Es ergab sich dabei, daß p-Phenylendiamin zu einer geringgradigen Rötung und Exsudation der Conjunctiva führt, die 24 Stunden nach Einträufelung nicht mehr feststellbar ist. Die beiden anderen Prüfsubstanzen wurden reaktionslos vertragen.

4. Haut- (Gewebe) Verträglichkeitsprüfungen an weißen Mäusen nach einmaliger intracutaner Applikation verschiedener Konzentrationen der Testpräparate

Diese Prüfung der lokalen Verträglichkeit nach Barail (J. Soc. Cosmet. Chemists 11, 241 (1960)) beruht auf der intracutanen Applikation von kleinen Mengen der Prüfsubstanz in steigenden Konzentrationen in die Bauchhaut der weißen Mäuse. Nach 24 Stunden werden die Versuchstiere getötet, die behandelten Hautstellen ausgeschnitten und getrocknet. Die Beurteilung der Hautschädigungen erfolgt nach einem Punktschema, wobei die Durchblutung und andere Schädigungen der behandelten Haut Berücksichtigung finden. Da pro

Präparat und pro Testkonzentration ein größeres Tier-kollektiv von 10 Mäusen eingesetzt wurde, lassen sich nach der obigen Versuchsmethodik feinere Unterschiede hinsichtlich lokaler Verträglichkeit feststellen. Die Versuchsergebnisse sind der beigefügten Tabelle 2 zu entnehmen.



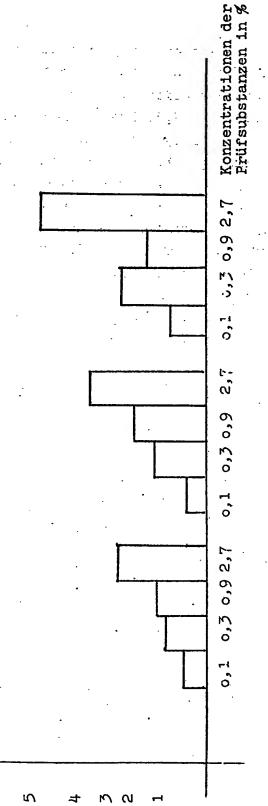
Mittelwerte nach Beurteilung von jeweils 10 Versuchstieren pro Präparat bzw. pro Konzentration

Bara11)

p-Toluylendiamin-

p-Phenylendiamin

2-Dimethylamino-4,5,6-triaminopyrimidinsulfat



Punkte bzw. Grad der Hautschäd1gung

509824/0971

Den vorstehend aufgeführten Prüfungsergebnissen ist zu entnehmen, daß sich 2-Dimethylamino-4,5,6-triaminopyrimidinsulfat hinsichtlich einer allgemeinen und lokalen Verträglichkeit unter den geprüften Entwicklersubstanzen am besten verhält. Neben diesen guten
toxikologischen und dermatologischen Eigenschaften
bringen die in den erfindungsgemäßen Haarfärbemittel
einzusetzenden Tetraaminopyrimidine die weiteren Vorteile
mit sich, daß die Entwicklung der Färbung bereits mit
Luftsauerstoff erfolgen kann und zu einer außerordentlichen Variationsmöglichkeit an Farbtönen führt, die
sich durch gute Licht-, Wasch- und Reibechtheitseigenschaften Euszeichnen und mit Reduktionsmitteln wieder
leicht abziehbar sind.

Patentansprüche

1) Haarfärbemittel auf Basis von Oxidationsfarbstoffen, gekennzeichnet durch einen Gehalt an Tetraaminopyrimidinen der allgemeinen Formel

in der R₁ - R₆ Wasserstoff, einen Alkylrest mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen,

der Rest - (CH₂)_n - X, in den n = 1 - 4 und X eine Hydroxylgruppe, ein Halogenatom, eine -NH₂-, -NHR'- und -NR'R"-Gruppe sein können, wobei R' und R"Alkylreste mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen bedeuten können oder mit dem Stickstoffatom zu einem heterocyclischen Ring, der ein weiteres Stickstoffatom oder Sauerstoffatom enthalten kann, geschlossen sind,

einen gegebenenfalls substituierten Arylrest, einen gegebenenfalls substituierten heterocyclischen 5- oder 6-gliedrigen Ring mit einem oder zwei Stickstoffatomen oder einem Stickstoffatom und einem Sauerstoffatom darstellen können, sowie deren anorganischen oder organischen Salzen als Entwicklersubstanzen und den in Oxidationshaarfarben üblichen Kupplersubstanzen.

2) Haarfärbemittel nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch inen Gehalt an einem Gemisch der Tetraaminopyrimidine

als Entwicklerkomponente mit den in Oxidationshaarfarben üblichen Kupplersubstanzen.

- 3) Haarfärbemittel nach Anspruch 1 und 2, gekennzeichnet durch einen Gehalt weiterer üblicher Entwicklersubstanzen, sowie gegebenenfalls üblicher direktziehender Farbstoffe.
- 4) Haarfärbemittel nach Anspruch 1 3; gekennzeichnet durch einen Gehalt an Entwickler-Kuppler-Kombinationen aus Tetraaminopyrimidinen und in der Haarfärbung üblichen Kupplersubstanzen von 0,2 bis 5 Gewichtsprozent.
- 5) 2,4,6-7 rismethylamino-5-amino-pyrimidin.
- 6) 2,4,5-Triamino-6-di-n-propylaminopyrimidin.
- 7) 2,4,5-Triamino-6-morpholino-pyrimidin.